

# LKPD

Kelas X

Pendidikan kimia

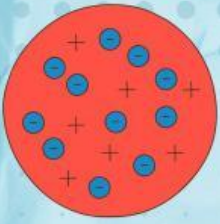
$$E=mc^2$$



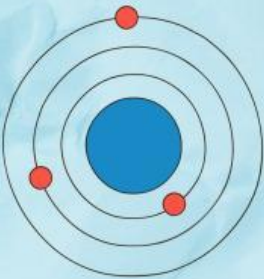
Disusun Oleh Cahaya,s.Pd

$$V = \frac{4}{3} \pi r^3$$

# JODOHKAN



Atom Thomson



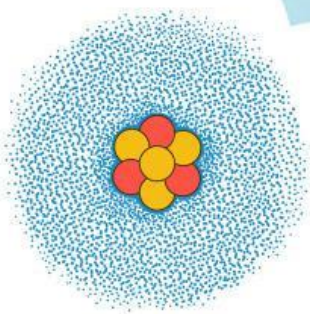
Atom Daltonn



Atom Bohr



Atom  
Rutherford



Atom  
Modern



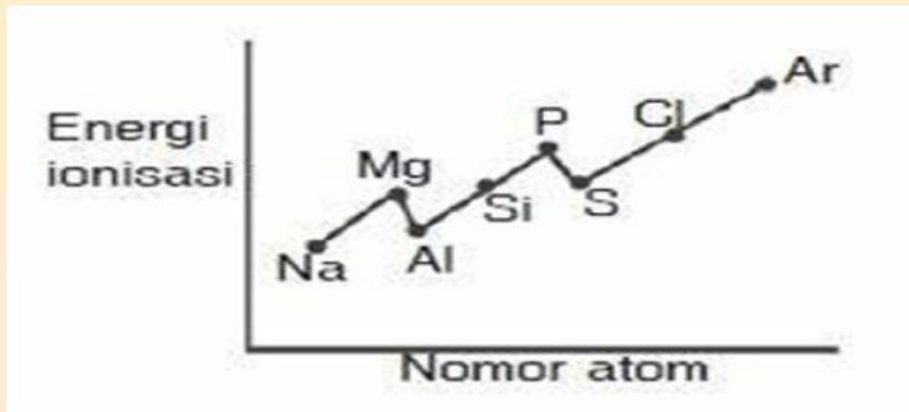
# Centang

Klorin adalah unsur nomor 17 pada tabel periodik unsur yang memiliki pH rendah sehingga bersifat asam. Gas klorin memiliki warna kuning kehijauan dengan bau menyengat yang sangat tidak enak saat terhirup. Klorin tidak hanya ditemukan dalam bentuk gas, namun juga cair dan padat karena dapat bereaksi dengan unsur lain. Berilah tanda  $\checkmark$  pada ion yang mempunyai konfigurasi elektron yang sama dengan ion  $17\text{Cl}^-$ .

10 Ne	
15P	
16S-2	
17Cl	
18Ar	



Perhatikan grafik energi ionisasi pertama unsur-unsur periode ketiga berikut ini



Berilah tanda ✓ pada kolom Benar atau Salah mengenai energi ionisasi unsur-unsur periode ke tiga

Pernyataan	Benar	Salah
Dalam satu periode, energi ionisasi meningkat seiring bertambahnya nomor atom	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Peningkatan energi ionisasi ini karena jari-jari atom yang semakin besar pula	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Dalam satu periode, jari-jari atom semakin kecil sehingga elektron semakin sukar lepas	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Natrium memiliki energi ionisasi paling rendah karena jari-jarinya paling kecil.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Dalam satu periode energi ionisasi semakin besar	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>